

1-FeCO, \_\_\_\_ FeO + CO. COO - FcO+CO+CO. 1- Fe<sub>2</sub>O<sub>2</sub> + H<sub>1</sub> \*\*\*\*\*\*\* 1FeO + H<sub>2</sub>O 4- Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> + H<sub>1</sub> \*\*\*\* 3FeO + H<sub>2</sub>O 5- FeO + H<sub>2</sub>Se, - FeSe, + H<sub>2</sub>O 6- 1FeO + 1/2O1 ---- Fe<sub>2</sub>O1 7-1FeSO, - Fe<sub>1</sub>O<sub>2</sub> + SO<sub>2</sub> + So<sub>3</sub> #- FeCly+ JNagOH -- 3NagCI + Fe(eH) 10- 2Fe2O . 3H,O -4 2Fe<sub>2</sub>O, + 3H<sub>2</sub>O 11-2Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>+1/2O<sub>1</sub> --- 3Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 12-3Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+CO = 2Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>+CO<sub>2</sub> 15- Fe,O,+ 4H,5O, ----Fe,SO, + Fe,(So,) + 4H,O 16-3Fc+20, - Fe<sub>2</sub>O, 18-Fe+5-4 Fe5 19-2Fe + JCl -- 2FeCh 20- Pe+2HCl - FeCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub> 21-Fe+H.50, ---→ FeSO, +H<sub>2</sub>O 22- Fe + H-SQ, ----Fc5O,+Fc(5O,),+ 4SO, +8H,0

## إملخان بوكليت باب أوله ( العناصر الإنثقالية )

## النب الأخنيار اطناسب لكك عبارة من العبارات الأنية :

Ō,

🕥 العمليات 1 , 2 , 3 , 4 هي على الترتيب .....

- اختزال بصعوبة , أكسدة بصعوبة , أكسدة بسهولة , إختزال بصعوبة
- إختزال بسهولة , أكسدة بصعوبة , أكسدة بسهولة , إختزال بصعوبة
- الخترال بصعوبة . اكسدة بسهولة . أكسدة بسهولة . إخترال بصعوبة
- أكسدة بصعوبة , أكسدة بسهولة , إختزال بسهولة , إختزال بصعوبة

🕜 أى من التفاعلات التالية صحيحة بوضع قطعة سكانديوم في الماء.

$$3X \longrightarrow 2X^{-2} + 6e \bigcirc$$

$$6H_2O + 6e^- \longrightarrow 6OH^- + 3H_2$$

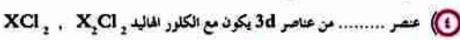
$$2X \longrightarrow 2X^{-3} + 6e \bigcirc$$

$$6H_2O + 6e^- \longrightarrow 6OH^- + 3H_2$$

$$\begin{array}{ccc}
6H_2O + 6e^- & \longrightarrow & 6OH^- + 3H_2 \\
3X & \longrightarrow & 2X^{-2} + 6e^{\bullet}
\end{array}$$

آیا من التالیة صحیحة بالنسبة للعنصر X

- 🛈 عنصر إنتقالي يدخل في صناعة زنيركات السيارات
  - \Theta عنصر إنتقالى يدخل فى صناعة سيكة البرونز
    - اكسيدة الرباعي عامل مؤكسد
    - ﴿ كبريتاته الثنائية تنقى مياه الشرب





- 🗿 إحدى التالية صحيحة بوضع شريحة حديد في حمض نيتريك مركز ساخن هي .......
- 🕕 التقاعل عنيف وينطلق غاز الهيدووجين من حيز التقاعل 🥥 يحدث تقاعل على سطح الشريحة فقط
  - ينطلق غاز الأكسجين من حيز التفاعل
     الطبقة مسامية تمنع إستمرار التفاعل

+3

	***	کسید اخدید ۱۱۱ علی	يتوقف ناتج إختزال ا			
	﴿ وَمَنْ عَمَلِيةِ الْإِحْتُوالَ	قبل الإختزال	🕦 زمن التحميص			
عخدم	<ul> <li>نوع العامل الحقاز المــــــــــــــــــــــــــــــــــــ</li></ul>		ش درجة الحرارة			
		ن فرن مدرکس فی	🕜 تختلف القرن العالى ء			
د الناتج	😡 العزم المغناطيسي للحدي	الناتج من الفرن	<ul><li>اوع الأكسيد ا</li></ul>			
يدم في الفرث	<ul> <li>نوع خام الحديد المستخ</li> </ul>	(ختزال	🗑 تركيب مادة الا			
	nS <sup>x</sup> , (n-1)	ف العمود الرأسي   dX-1	🔕 يقع عنصر			
Cu ③	Cr ©	Sc \varTheta	Zn ①			
	. للجدول الدورى الحديث	ر الإنشالية يوجد ل	🚺 أكبر عدد من العناص			
	الدورة الأفقية الثانية	الأولى	🕦 الدورة الأفقية			
	<ul> <li>الدورة الأفقية السابعة</li> </ul>	الرابعة	الدورة الأفقية			
rose	على إلكترونات مفردة يساوى	لا تحتوى الأوربيثالات d فيها	🕥 عدد عناصر 3d الق			
5 ② قناة العباقرة ٣ث	4 ©	3 \Theta	2 ①			
علي تطبيق gram		الفرن العالى يحدث	🕥 باختزال الهيمانيت في			
رابط القناة easnawe	إنات مزدوجة	بيتالات d المحتوية على الكترو	The second secon			
2000	⊖ زيادة عدد الأوربيتالات d المحتوية على الكترونات مفردة					
CHESTICARS TANKS		سجين من حيز النفاعل				
Otonosinawo		هر أو الصلب	﴿ إِنَّاجِ لِلْحَدِيدُ الرَّ			
Marie Control of the	مة في الجدول الدوري الحديث =	ة من الدورتين السادسة والسابه	🕥 عدد العناصر المفصولا			
20 ②	28 🕲	48 \Theta	18 ①			
ب محتلئ يساوى	ت المستوى الفرعى 4S أو 3d النصف	للعناصر الإنتقالية الرئيسية ذاد	🕜 عدد الأعمدة الرأسية			
4 ②	3 🕲	2 \Theta	1 ①			
	ىر 3d يساوى	نات المفردة ل أوربيتالات عنه	🕥 اكبر عدد من الإلكترو			
3 ②	5 📵	4 😡	نلاث ازواج 🕦			
		ل الجدول الدورى الحديث يض	🔞 العبود الرأسي 12 ا			
	عناصر إنتقالية	غير إنتقالية	🛈 عناصر إنتقالية و			
	<ul> <li>عناصرغبر إنتقالية</li> </ul>	ت والنيكل	الحديد والكوبا			

Tel @tar

	كسد المختلفة.	المركبات ذات أعداد التأك	نون نوع من	🕥 يستطيع الفانديوم أن يك
3	<b>③</b>	4 ©	5 😡	2 ①
		لثالثة هو	لمسلة الإنتقالية الرئيسية ا	🔞 التركيب الإلكترون للـــــــــــــــــــــــــــــــــــ
	nS 1:2,	5d 1-10 😡		1S 12 , 4d 1 10 (1)
	4S12, (n-1	) d 1:10 (3)	nS 1:2	, (n-1) d 1+10 🕲
*	كبر ف	الحارجي لطائرة بكمية أك	، الداخل في صناعة الهيكل	کی یوجد العنصر الغیر انتقالم الجدول الدوری الحدیث
وسط	0	ے یسار	· O	🛈 أسفل
		بقة من	بواء تتكون على سطحه ط	🕥 بوضع شريخة كروم في ال
CrCl <sub>1</sub>	0	CrSO,	CrCO, \varTheta	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ①
غود			الذرى 21 مع الماء ليتكوا	🔞 يتفاعل الفلز M عدده
$M_{1}O_{3}$			MO <sub>2</sub> \varTheta	(0
ین فی الجدول الدوری	رأمية ودورتين متتالية	يقعا في نفس المجموعة الر	عنصرين إنتقاليين ونيسيين 	(1) السيكة التي تتكون من الحديث هي سيكة
( ا + ج ) صحیحتان	<b>③</b>	📵 بينفلزية		ن ييد
	رطية	من وزن القشرة الأر	برة الأرضية تساوى	🔞 وفرة الأكسجين في الفث
46.6%		- 100 Maria 11	4.9% 🔘	The state of the s
	2	م والمنجنيز والنيكل نوى طاقة مكتمل.	ة مع السكانديوم والتيتانيو جهد تأينه الرابع يكسر مس	والتحاس هو و٠
<u> </u>	ĹĹ	1	② <sup>2</sup> ©	3 😡 4 🕦
	بة منها.	دد حالات التأكسد والشان	ن عناصر 3d في نفس عا	🔞 يشترك عنصر
V, Sc				Cu , Cr ①
	باء عملية التركيز	انب X بمرور الزمن Y أن	لتغير الحادث في نسبة الشو	🔞 الشكل يعبر عن ا
X'	X.	X. ~	X.	1
			· 1 /	<b>\</b>
		_	[_/	1.
	Y	· (F)	Ä	
	200			

l x y	es agai mescal			x \otimes w
	ت عناصر المجموعا	. بارا مغناطيسية وجميع مركبا	لجموعة	یع مرکبات عناصر ا در درارادا
Z				دیا مغناطیسیة
	-	, (3B,2B) \Theta		B,4B),8 (
	(31	B,6B), 8 🗿	(3	B ,2B) , 8
اسلة	سر الذى يليه فى السل	ه الأحادي غير ملون مع العنص	عنصر إنتقالى أبونا	يكة تتكون من
🗿 البرونز	ناس الأصفر	ستيت 🕲 النح	الب	الديور الومين
الهواء ثم إضافة محلول محا	ول لفترة طويلة في	ن طريقة التلامس وتوك المحل	الحمض الناتج م	فاعل برادة حديد مع
			M2	لنشادر يتكون
	سب أبيض مخطر	5 <b>(</b> )	لاليني	) راسب أبيض جيا
	سب بنی محمر			و راسب اسود
20 25				
أنبوبتين الأولى والثانية	لى فقط , كاتبوني الا	نتغير لون محلول الأنبوبة الأوا	واء لفترة طويلة ا	كت الأنبوبتان فى اله ىلى الترتيب هما
120	nuti I	1.00		
-	utili	الأولى بن الق ومحمومة كويتان		الأنبوبة
-	الثان كاتيون 3d ومجم	الأولى بن 3d ومجموعة كبريتات		الأنبوبة مكونات محلول ا
-		ون 3d ومجموعة كبريثات		الأنبوبة
-	کاتیون 3d ومجم M <sup>,3</sup> , Fe	ین 3d ومجموعة کبریثات  → 2		الأنبوبة مكونات محلول ا M*2 , Fe*3
-	کاٹیون 3d ومجم	رن 3d ومجموعة كبريتات  2	لأنبوبة كانب	الأنبوبة مكرنات محلول ا M <sup>-2</sup> , Fe <sup>-3</sup> ( M <sup>-7</sup> , Fe <sup>-3</sup> (
وعة كبريتات	کاتیون 3d ومجم M <sup>+3</sup> , Fe M <sup>+3</sup> , Zn	رن 3d ومجموعة كبريتات	لأنبوبة كانب عند تحميص السي	الأنبوبة مكرنات محلول ا M <sup>-2</sup> , Fe <sup>-3</sup> ( M <sup>-7</sup> , Fe <sup>-3</sup> ا من التالية صحيحة
وعة كبريتات نائج التحميص	کاتیون 3d ومجم M <sup>+3</sup> , Fe M <sup>+3</sup> , Zn	ين 3d ومجموعة كبريتات  2   30   40   40   40   40   40   40   40	لأنبوبة كاتب عند تحميص السي المتجل حرارياً	الأنبوبة مكرنات محلول ا M <sup>-2</sup> , Fe <sup>-3</sup> () M <sup>-7</sup> , Fe <sup>-3</sup> () من النالية صحيحة المن النالية صحيحة
وعة كبريتات نانج التحميص نانج التحميص	کاتیون 3d ومجم M <sup>+3</sup> , Fe M <sup>+3</sup> , Zn	رن 3d ومجموعة كبريتات  2   30   42   42   42   42   43   44   44   45   46   46   46   46   46	لأنبوبة كاتب عند تحميص السي المتحل حرارياً XCO	الأنبوبة مكرنات محلول ا M <sup>-2</sup> , Fe <sup>-3</sup> ( M <sup>-7</sup> , Fe <sup>-3</sup> ( من التالية صحيحة ا من التالية صحيحة
وعة كبريتات ناتج التحميص XO X3O4	کاتیون 3d ومجم M <sup>+3</sup> , Fe M <sup>+3</sup> , Zn	ين 3d ومجموعة كبريتات  2	لأنبوبة كاتب عند تحميص السي المتحل حرارياً XCO X2CO	الأنبوبة مكرنات محلول ا M*2, Fe*3 ( M*7, Fe*3 ( ا من التالية صحيحة ا من التالية صحيحة ا المركب
وعة كبريتات نانج التحميص نانج التحميص	کاتیون 3d ومجم M <sup>+3</sup> , Fe M <sup>+3</sup> , Zn	رن 3d ومجموعة كبريتات  2   30   42   42   42   42   43   44   44   45   46   46   46   46   46	لأنبوبة كاتب عند تحميص السي المتحل حرارياً XCO	الأنبوبة مكرنات محلول ا M*2, Fe*3 ( M*7, Fe*3 ( من التالية صحيحة ا من التالية صحيحة الركب الركب الركب الركب



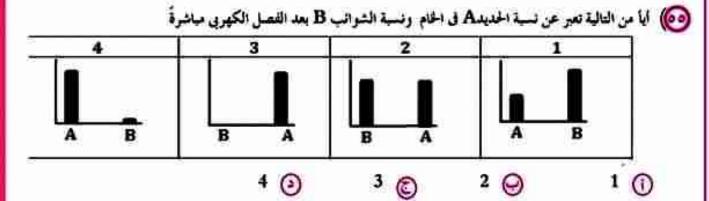
تبوضع عامل حفاز فی ۸	В		C	D					
طافة المتفاعلات	سرعة الت	فاعل	طاقة التشيط	طاقة النواتج					
	E			F					
محصلة الطاقة المنطلة	لقة في الإنجاه ا	الطردى	عدد الجزينات المنث	طة					
D,C,A	لا تتغير		, в 😡	F نزداد بینما C تقل	نقل				
F,E,A	-		, C ①	E تزداد بینما A تقل	تقل				
يحدث أول إزدواج للإ	لإلكترونات في	, اوربينالات مــ	عوي الطاقة الفرعي ا	لخارجي للعناصر الإنتقال	نتقالية	لى عنصر			
🕦 التيتاليوم	9	الحديد	النحام	Ð .	0	السكانديوم			
عينة من أنقى ثلاث خ	وامات عنتلفة ا	للحديد , بتسخر	* 17.00	ة في الهواء يكون التغير في	ئىر ق ئ	سبة الحديد طفيف ج			
🕦 البيدريت	0	الليمونيت	المجتب	ے و	0	البويت			
تُستعمل مركبات	في مجال الزر	اعة للوقاية من ا	2000						
🕧 السكانديوم			الحارص		255	النحاس			
تُصنع المستحضرات الد	لطية من أكاس	يد	_						
4B, 2B ①		2B, 3B	VB	) 1B	0	VIII, 5B			
جيع الصيغ التالية تخط	ضع لقوانين الت	ىكافۇ عدا							
FeSO, (1)	9	Ni,Al	nCl,	) M	(2)	KMnO,			
أكبر طاقة في مخطط ط			1000	2	200				
🛈 طاقة التشيط الغ									
المنط الم									
الماقة التشيط الغر	نير محفزة في ال	لإتجاه الطردى							
﴿ طَاقَةَ السَّشِيطُ المَّهُ	حفزة في الإتجا	اه الطردى							
تزيد طاقة التنشيط ال للحرارة بمقدار	لدير محفزة في ا 	الإتجاه العكسى	من طاقة التشيط الغي	ر محفّزة في الإتجاه الطرد	طردی	لتفاعل طاود			
ا طاقة التشيط الم	لمحفزة في الإة	نجاه الطردى	الله 😡 طاقة	التشيط المحفزة في الإ	الإنجاه	، العكسى			
عصلة الطاقة الم			10.00	لة الطاقة المتصة في الإ					

**⊙** 

قام عامل في مصنع لإستخلاص الحديد من عاماته يطحن خام الحديد تماماً بدلاً من تكسيرة أولاً .

1.5X ①	9	2 <b>X</b>	( C)	5,1X	(3) لا توجد إجابة	عبحة
-:24"						
يد مجهول نسبة الحديد ق	بدنيه %	54 , كيف	، يمكنك اك	لتعرف على نو	وع الحام.	
أربع مجموعات من الطلا * إستخدمت المجموعة ا * إستخدمت المجموعة ا * إستخدمت المجموعة ا * إستخدمت المجموعة ا	رعة الأولى عة الثانية ، عة الثالثة ، عة الرابعة	مساحیق منہ مساحیق منہ مساحیق نحام مساحیق قاد	نجئيز وحليا جنيز وحديد س وتيتاليوم نديوم وتحاس	بيد ودرجة حرا بد ودرجة حرا م ودرجة حرار س ودرجة حرا	رازة 1250°C ارة 1850°C رة 1000°C	المهر قناة العباقرة علي تطبيق am رابط القناة nawe
المجموعة التي يمكنها الحا ()    الأولى الشكل الذي يوضح ج	9	النانية	(C)	સ્ત્રીહો	 () الرابعة ر إنتقالي هو	eranssanaes manali yk
دعل A بي براليا	Ì	دى B 4-لك	ĬШ	عثكل C	، بر عس للـاً برـا	Ž.,
() دکل A	- V.	شكل B		دکار C	D ئكل (	5202
(C . B . A ) می ا بکرد C مع			ر وجودا في	ل القشرة الأر	ِخية , يكون A	4 53
<ul><li>آ) سبائك , اكاسيد</li><li>آگاسيد , اكاسيد</li></ul>				آکامید , مبا مبالك , مباذ		B C
العناصر , B , A	ی من		المحالية العد	14073390	العناصر هي على التوتيد الثالث	الرابع
جهد التأين ۵	-	الأول 220	-	الثان 1325	estavii e	7130
A B		628 654	+	1235 1309	2002/ 5	4173
C		648		1364		4643
		: LITHESET	(1)	LE-COLOTRONS	بتانيوم . فانديوم	-Alceosti

سمالاً للأيون هو	روى الأكثر إ-	فإن التركيب الإلكة	نزم المغناطيسي لأيون = 4.9	إذا كان ال
	(45	3d4) \Theta	(4S° , 3e	d10) ()
	(45	3°, 3d4) 🗿	(4S <sup>2</sup> , 3	(d <sup>5</sup> ) (E)
	الأبون X+2	nS . (n-1)d في فقد الإلكترونات للحصول على الأيون 4-؟		
IVI	3 ②	VIII ©	2B 😡 6	вО
ID SA PERSANNI	ر	ل الشكل التالي ه	ثير إحتمالاً أن يعير عن النحامر	וגאונ ועיז
فكتلة فترية به		2 😡		1 ①
√=3 <sup>3</sup>		4 ②		3 🕲
قعد الذرى <del>→ 1</del> 27	Ţ		ية صعيحة.	أياً من النا
الكتلة اللرية		الكنافة	مدد الإلكترونات المفردة	
Cu = Co < Ni	Cu	< Ni < Co	Ni < Cu < Co	Ť
Cu < Co < Ni	Ni <	Co < Cu	Ni < Co < Cu	ب
Ni < Co < Cu	Co	< Ni < Cu	Cu < Ni < Co	E
Cu < Ni < Co	Cu	< Co < NI	Cu < Cu < Ni	
الكروم هي F <sub>1</sub> للخارج , F <sub>2</sub> للداخل , عند	Li	لعدد الدرى يكون ا ج- المرى بكون	ر السكانديوم للكروم بزيادة ا >Fع قليلاً	الإنقال مر F <sub>1</sub> (1)
		تلائى 🗗 تلائى	۶٫۱۰ نیز ۲٫۱۰ نیز	100
باطه الكيمياني.	كانديوم ف ند	، وهو يُشبه عنصر الـ	شديد النشاط الكيمياني	🕣 عصر
A	ս ②	Y	Cu \varTheta	Ag ①
قناة العباقرة ٣ث		1980		
علي تطبيق Felegram		us.	تحدث عند تحميص خام الحديد	الله مع المالة
, رابط القناة taneasnawe	شوائب في الحا	😡 تقل نسبة ال	نسبة الحديد في الحنام	0.00
CREATOR TEAR OTTAINE STORME A (A) 2 HILLS (A)		🕜 لا يعلم لون	فيف الحام من الرطوبة	i Fra €



احدى الترتيبات التالية صحيحة عند التخلص من الشوائب أثناء التحميص هي ............

101	t	پ	1	
إختزال	إختزال	أكسدة	أكسدة	العملية المسبية للتخلص من الشوائب
غازية	سائلة	صلبة	غازية	الصورة التي تخرج إما الشوائب بعد التحميص

## السؤال الناني: ضِعُ عرامة صِحُ أمام العبارة الصحيحة وعرامة خطأ أمام العبارة الخاطئة



- 2B , 2A تقع عناصر السلاسل الإنتقالية بين المجموعتين الرأسيتين 2B , 2A ) 🚳 يمكن تكوين سيكة إستبدالية بين عنصرين في نفس الدورة ونفس المجموعة ) 💽 إتحاد ثلاث ذرات خارصين مع ذرة فلصة يكون سبيكة إستبدالية
- 🐿 يحتوى هيكل جسم طائرة حربية على عنصرى المجموعتين الرأسيتين 3B , 3A

57 خطأ

غوذج الإجابة

إجابة السؤال الأول : إختيار من متعدد

1 - 10	9 - د	8 - ب	7 - ج	6 - ج	5 - ب	4 -ب	<sub>₹</sub> - 3	2 -ب	₹-1
					a – 15				
30 - ب	29 – د	<sub>=</sub> - 28	<del>ح</del> – 27	26 د	<sub>E</sub> - 25	<sub>E</sub> -24	23 – ب	22 - د	21 - ب
E - 41	i – 40	39 - ب	1-38	s – 37	<sub>E</sub> - 36	35 – د	34 – ب	E - 32	31 - ج
<sub>E</sub> - 52	<sub>ح</sub> - 51	50 - د	1 – 49	48 –د	47 - ب	i – 46	s - 45	44 - ب	s - 42
						1 – 56	55 –د	a – 54	53 - ع

33 - تصرف خاطئ ويمكن معالجته بعملية التلبيد

43 - يمكن التعرف على نوع الحام من خلال لون الحام

إَجَابِةِ السؤالِ الثانيُ :



متنساش تتابع العباقرة علي التليجرام 🍅